


| | | |
|---|---|-------------------------|
|  | ESPECIFICAÇÃO TÉCNICA DO PRODUTO | |
| | PERCARBONATO DE SÓDIO | Data: 14/08/2019 |
| | | Página 1 de 1 |

Nome do produto: Percarbonato de Sódio

Sinônimo: Carbonato de sódio peroxihidratado.

Fórmula química: $2\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_2$

Nº CAS: 15630-89-4

DESCRIÇÃO DO PRODUTO:

O Percarbonato de Sódio é produzido através da reação entre Peróxido de Hidrogênio e Carbonato de Sódio. É um oxidante que possui aspecto de pó, utilizado em alvejamentos com aproximadamente 13% de oxigênio ativo, que se libera facilmente em meio aquoso. Além do oxigênio ativo, o Percarbonato de Sódio se decompõe em carbonato de sódio, o que faz com que ele apresente o benefícios do peróxido de hidrogênio e também da alcalinidade.

ESPECIFICAÇÕES:

| ANÁLISE | UNIDADE | ESPECIFICAÇÃO |
|----------------------------|---------|---------------------|
| Aspecto | - | Pó granulado branco |
| Oxigênio ativo | % | 12,00 - 14,00 |
| Densidade | g/mL | 0,900 - 1,200 |
| pH (solução 3%) | - | 10,0 - 11,0 |
| Solubilidade (14 g/100 mL) | - | Solúvel |

APLICAÇÕES:

O Percarbonato de Sódio pode ser utilizado em formulações de detergente em pó, limpadores multiuso, tira-manchas, desinfetantes, limpadores para carpetes, alvejante (não reage com as cores), lava louças em pó e diversos outros produtos utilizados para a remoção de manchas orgânicas. Também pode ser utilizado em curtumes como alternativa ao peróxido no processo de alveamento para alguns processos.

MANUSEIO E ESTOCAGEM:

Ao manusear, usar equipamento de proteção individual adequado, como óculos de segurança com proteção lateral, luvas de borracha nitrílica e máscara de proteção respiratória com filtro contra partículas sólidas.

Conservar em local seco e ventilado, a temperatura ambiente. Conservar na embalagem de origem.

Estas informações são apresentadas de boa fé e fundamentadas no melhor conhecimento atual da Dipa Química sobre o assunto. As informações têm valor apenas indicativo. Quaisquer informações comentadas, inclusive as sugestões de condições de uso dos produtos comercializados pela Dipa Química, não devem substituir ensaios e verificações experimentais que são indispensáveis para assegurar a adequação do produto a cada aplicação específica. Também é de responsabilidade do formulador final respeitar a legislação local e obter todas as autorizações eventualmente necessárias.